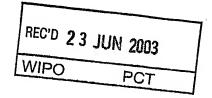
BUNDESSEPUBLIK DEUTSCHLAND

PRIORITY DOCUMENT

SUBMITTED OR TRANSMITTED IN COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)





Prioritätsbescheinigung über die Einreichung einer Patentanmeldung

Aktenzeichen:

102 25 859.7

Anmeldetag:

11. Juni 2002

Anmelder/Inhaber:

DyStar Textilfarben GmbH & Co Deutschland KG,

Frankfurt am Main/DE

Bezeichnung:

Wasserlösliche faserreaktive Disazofarbstoffe,

Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Ver-

wendung

IPC:

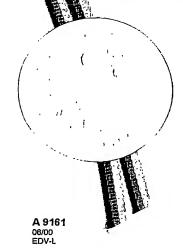
C 09 B 62/01

Die angehefteten Stücke sind eine richtige und genaue Wiedergabe der ursprünglichen Unterlagen dieser Patentanmeldung.

München, den 23. April 2003 Deutsches Patent- und Markenamt Der Präsident , Im Auftrag

Howe

Best Available Copy







BESCHREIBUNG

10

5 Wasserlösliche faserreaktive Disazofarbstoffe, Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung

Die Erfindung liegt auf dem technischen Gebiet der faserreaktiven Kupferkomplex-Disazofarbstoffe.

Kupferkomplexe faserreaktiver Disazoverbindungen enthaltend eine oder mehrere faserreaktive Gruppe sind beispielsweise aus DAS 1 544 541, DAS 1 644 155, EP 668 328, DE 32 02 120, EP 085 378, EP 040 806, EP 085 378, EP 203 505, DE 3941620, DE 4039866, EP 281898, EP 395951 bekannt. Diese besitzen jedoch gewisse anwendungs-technische Mängel, wie beispielsweise eine zu große Abhängigkeit der Farbausbeute von wechselnden Färbeparametern im Färbeprozess, oder einen ungenügenden oder inegalen Farbaufbau auf Baumwolle, wobei sich ein guter Farbaufbau aus der Fähigkeit eines Farbstoffes ergibt, bei Anwendung erhöhter Farbstoffkonzentrationen im Färbebad die entsprechend farbstärkere Färbung zu liefern. Des weiteren zeigen diese Farbstoffe nur unbefriedigende Fixierausbeuten d. h. derjenigen Anteil an Farbstoff der auf der zu färbenden Ware dauerhaft fixiert ist, ist zu gering, insbesondere bei niedrigen Temperaturen, sowie unbefriedigende Wasch- und Lichtechtheiten.

25 Es ist jedoch aus ökologischen und ökonomischen Gründen wichtig Farbstoffe bereitzustellen, die besonders hohe Fixierausbeuten haben, um den Anteil an nicht fixiertem Farbstoff im Färbereiabwasser möglichst gering zu halten. Auch sollten Farbstoffe möglichst unabhängig von wechselnden Färbeparametern, wie z.B. Färbetemperatur im Färbeprozess, stets gleichmäßig farbstarke Färbungen liefern.

30 Ferner werden heutzutage größere Anforderungen an die Waschechtheit gestellt.

Mit der vorliegenden Erfindung wurde nunmehr gefunden, dass Farbstoffe der allgemeinen Formel (1) überraschenderweise deutlich bessere Waschechtheiten und Lichtechtheiten bei sehr gutem Aufbauvermögen liefern. Diese Farbstoffe haben

zudem höhere Fixierausbeuten und eine deutlich geringere Parameterabhängigkeit beim Färben. Sie lassen sich daher auch besser mit anderen Farbstoffen, die bei deutlich niedrigeren Temperaturen fixieren, kombinieren.

5 Die Erfindung betrifft somit Farbstoffe der allgemeinen Formel (1):

$$R^2$$
 R^1
 OH
 SO_3M
 SO_3M
 SO_3M
 SO_3M
 SO_3M
 SO_3M
 SO_3M
 SO_3M
 SO_3M
 SO_3M

worin

10

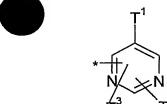
M für Wasserstoff, Alkali, Ammonium oder für das Äquivalent eines Erdalkali lons steht,

v für 0 oder 1 und

Z für -CH=CH₂, -CH₂CH₂Z¹ steht, worin

Z¹ Hydroxy oder eine unter Alkaliwirkung abspaltbare Gruppe ist und 15 R¹ für Wasserstoff, oder C₁-C₄-Alkyl steht;

R² für eine Gruppierung der allgemeinen Formeln (2), (3), (4), oder (5) steht.



(2)

(3)

(4)

(5)

worin

20

T¹ Wasserstoff, Methyl, Fluor oder Chlor ist,

T² Wasserstoff, Fluor oder Chlor ist wobei für T² und T¹ nicht gleichzeitig Wasserstoff steht;

25 T³ Wasserstoff, Fluor oder Chlor ist;

- A C₁ bis C₄-Alkyl, welches mit bis zu zwei Substituenten aus der Reihe Chloro, Bromo, Hydroxy, oder Carboxy substitiert sein kann, C₂ bis C₄ Alkenyl welches mit bis zu zwei Substituenten aus der Reihe Chloro, Bromo, Hydroxy, substituiert sein kann oder Phenyl ist,
- Phenylen oder Naphthylen ist, welches mit bis zu zwei Substituenten aus der Reihe Chloro, Bromo, Hydroxy, C₁ bis C₄-Alkyl insbesondere Methyl, Ethyl, Sulfo, Cyano substituiert sein kann, oder aber ist ein C₂ bis C₆ Alkylen;
- Z für -CH=CH₂, -CH₂CH₂Z¹ steht, worin

5

10

15

20

Z¹ Hydroxy oder eine unter Alkaliwirkung abspaltbare Gruppe ist .

Für Substituenten A und R¹ stehende (C₁-C₄)-Alkylgruppen können geradkettig oder verzweigt sein und bedeuten insbesondere Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, n-Butyl, i-Butyl, sek.-Butyl und tert.-Butyl. Bevorzugt sind Methyl und Ethyl. Für Substituenten A stehende substituierte C₁ bis C₄ Alkylgruppen sind insbesondere Carboxyethyl, Carboxypropyl, 1,2-Dibromethyl oder Chlormethyl. Für Substituenten A stehende substituierte Alkenylreste sind bevorzugt 2-Bromethenyl, oder 2-Chlroethenyl.

Für R² stehende Reste der allgemeinen Formel (2) sind beispielsweise bevorzugt:

2,4-Difluor-pyrimidin-6-yl, 4,6-Difluor-pyrimidin-2-yl, 5-Chlor-2,4-difluorpyrimidin-6-yl, 5-Chlor-4,6-difluor-pyrimidin-2-yl, 4,5-Difluor-pyrimidin-6-yl, 5Chlor-4-fluor-pyrimidin-6-yl, 2,4,5-Trichlor-pyrimidin-6-yl, 4,5-Dichlor-pyrimidin-6yl, 2,4-Dichlor-pyrimidin-6-yl, 4-Fluor-pyrimidin-6-yl, 4-Chlor-pyrimidin-6-yl.

Besonders bevorzugt steht R² für 2,4-Difluor-pyrimidin-6-yl, 5-Chlor-2,4-difluorpyrimidin-6-yl.

Ein für R² stehender Rest der allgemeinen Formel (3) ist beispielsweise bevorzugt 2,3-Dichlorochinoxalin-5-carbonyl.

Für R² stehende Reste der allgemeinen Formel (4) sind beispielsweise bevorzugt Acetyl-, n-Propionyl-, n-Butyryl; besonders bevorzugt bedeutet R² Acetyl.

5 Für R² stehende Reste der allgemeinen Formel (5) sind beispielsweise bevorzugt 3-Chloroethylsulfonylbenzoyl oder 2-Chloroethylsulfonylpropionyl.

Sowohl in den obigen allgemeinen Formeln als auch in den nachfolgend angegebenen allgemeinen Formeln können die einzelnen Formelglieder, sowohl verschiedener als auch gleicher Bezeichnung innerhalb einer allgemeinen Formel, im Rahmen ihrer Bedeutung zueinander gleiche oder voneinander verschiedene Bedeutungen haben.

10

Die Farbstoffe der allgemeinen Formel (1) können innerhalb der Bedeutung von Z 15 unterschiedliche faserreaktive Gruppen -SO₂Z besitzen. Alkalisch eliminierbare Substituenten Z¹, die in ß-Stellung der Ethylgruppe von Z stehen, sind beispielsweise Halogenatome, wie Chlor und Brom, Estergruppen organischer Carbon- und Sulfonsäuren, wie Alkylcarbonsäuren, ggf. substituierter Benzolcarbonsäuren und ggf. substituierter Benzolsulfonsäuren, wie die Gruppen 20 Alkanoyloxy von 2 bis 5 C-Atomen, hiervon insbesondere Acetyloxy, Benzoyloxy, Sulfobenzoyloxy, Phenylsulfonyloxy und Toluylsulfonyloxy, des weiteren saure Estergruppen anorganischer Säuren, wie der Phosphorsäure, Schwefelsäure und Thioschwefelsäure (Phosphato-, Sulfato- und Thiosulfatogruppen), ebenso Dialkylaminogruppen mit Alkylgruppen von jeweils 1 25 bis 4 C-Atomen, wie Dimethylamino und Diethylamino. Insbesondere können die faserreaktiven Gruppen -SO₂Z zum einen Vinylsulfonylgruppen und zum anderen Gruppen -CH2CH2Z1, bevorzugt ß-Thiosulfatoethyl und insbesondere β-Sulfato-ethylsulfonyl-Gruppen, bedeuten.

Die Gruppen "Sulfo", "Carboxy" schließen sowohl deren Säureform als auch deren Salzform ein. Demgemäß bedeuten Sulfogruppen Gruppen entsprechend der allgemeinen Formel -SO₃M, Carboxygruppen Gruppen entsprechend der

allgemeinen Formel -COOM, in welchen M die obengenannte Bedeutung besitzt.

Von den Disazoverbindungen der allgemeinen Formel (1) sind diejenigen bevorzugt, die der allgemeinen Formel (1a) entsprechen.

$$R^{1}$$
 R^{2} OH $OCU-O$ $OCU-O$

wobei M, R¹ und R² die oben angegebene Bedeutung haben.

Die erfindungsgemäßen Farbstoffe der allgemeinen Formel (1) können beispielsweise hergestellt werden durch Diazotierung eines substituierten aromatischen Amins der allgemeinen Formel (6)

HO
$$SO_3M$$
 H_2N SO_2Z
(6)

5

10

15

und Kupplung auf ein substituiertes Amino-Naphthol der allgemeinen Formel (7)

$$(MO_3S)$$
 NH_2
 SO_3M

und anschließender Diazotierung des resultierenden Amino-Monoazofarbstoffes der allgemeinen Formel (8)

$$(MO_3S)$$
 NH_2
 SO_3M
 SO_2Z
 SO_3M

und Kupplung bei einem pH von 6 bis 9, gegebenenfalls in Anwesenheit eines Dispersionsmittel, auf die endständige Kupplungskomponente der allgemeinen Formel (9)

$$R$$
 R
 R
 R
 OH
 SO_3M
 SO_3M

5

25

gefolgt von einer anschließenden Kupferungsreaktion mit Kupfersulfat-Pentahydrat.

- Diazotierbare Amine mit komplexierenden Resten der allgemeinen Formel (6) sind beispielsweise 3-Amino-4-hydroxy-5-sulfophenyl-ß-sulfatoethylsulfon, oder 3-Amino-4-hydroxy-5-sulfophenyl-vinylsulfon.
- Verbindungen der allgemeinen Formel (7) sind beispielsweise 2-Amino-5-hydroxy-naphthalin-7-sulfonsäure, 2-Amino-8-hydroxy-naphthalin-6-sulfonsäure, 2-Amino-5-hydroxy-naphthalin-1,7-disulfonsäure und 2-Amino-8-hydroxy-naphthalin-3,6-disulfonsäure.
- Verbindungen der allgemeinen Formel (8) und (9) sind beispielsweise bekannt aus 20 EP 0 085 378, EP 0 084 849 und können nach gängigen Verfahren hergestellt werden.
 - Die Abscheidung und Isolierung der erfindungsgemäßen Verbindungen der allgemeinen Formel (1) aus den wäßrigen Syntheselösungen kann nach allgemein bekannten Methoden für wasserlösliche Verbindungen erfolgen, so beispielsweise

durch Ausfällen aus dem Reaktionsmedium mittels eines Elektrolyten, wie beispielsweise Natriumchlorid oder Kaliumchlorid, oder durch Eindampfen der Reaktionslösung selbst, beispielsweise durch Sprühtrocknung. Falls die letztgenannte Art der Isolierung gewählt wird, empfiehlt es sich vielfach, vor dem Eindampfen eventuell in den Lösungen vorhandene Sulfatmengen durch Fällung als Calciumsulfat und Abtrennung mittels Filtration zu entfernen.

Die erfindungsgemäßen Farbstoffe können als Präparation in fester oder in flüssiger (gelöster) Form vorliegen. In fester Form enthalten sie im allgemeinen die bei wasserlöslichen und insbesondere faserreaktiven Farbstoffen üblichen Elektrolytsalze, wie Natriumchlorid, Kaliumchlorid und Natriumsulfat, und können zusätzlich die in Handelsfarbstoffen üblichen Hilfsmittel enthalten, wie Puffersubstanzen, die einen pH-Wert in wässriger Lösung zwischen 3 und 7 einzustellen vermögen, wie Natriumacetat, Natriumborat, Natriumhydrogencarbonat, Natriumdihydrogenphosphat, Natriumtricitrat und Dinatriumhydrogenphosphat, geringe Mengen an Sikkativen oder, falls sie in flüssiger, wässriger Lösung (einschließlich des Gehaltes von Verdickungsmitteln, wie sie bei Druckpasten üblich sind) vorliegen, Substanzen, die die Haltbarkeit dieser Präparationen gewährleisten, wie beispielsweise schimmelverhütende Mittel.

Im allgemeinen liegen die erfindungsgemäßen Farbstoffe als Farbstoffpulver mit einem Gehalt von 10 bis 80 Gew.-%, bezogen auf das Farbstoffpulver bzw. die Präparation, an einem Elektrolytsalz, das auch als Stellmittel bezeichnet wird, vor. Diese Farbstoffpulver können zudem die erwähnten Puffersubstanzen in einer Gesamtmenge von bis zu 10 Gew.-%, bezogen auf das Farbstoffpulver enthalten. Sofern die erfindungsgemäßen Farbstoffe in wässriger Lösung vorliegen, beträgt der Gesamtfarbstoffgehalt in diesen wässrigen Lösungen bis zu etwa 50 Gew.-%, wie beispielsweise zwischen 5 und 50 Gew.-%., wobei der Elektrolytsalzgehalt in diesen wässrigen Lösungen bevorzugt unterhalb 10 Gew.-%, bezogen auf die wässrige Lösung, beträgt; die wässrigen Lösungen (Flüssigpräparationen) können die erwähnten Puffersubstanzen in der Regel in einer Menge von bis zu 10 Gew.-%, bevorzugt bis zu 2 Gew.-%, enthalten.

Die erfindungsgemäßen Farbstoffe besitzen wertvolle anwendungstechnische Eigenschaften. Sie werden zum Färben oder Bedrucken von hydroxy- und/oder carbonamidgruppenhaltigen Materialien, beispielsweise in Form von Flächengebilden, wie Papier und Leder oder von Folien, wie beispielsweise aus Polyamid, oder in der Masse, wie beispielsweise von Polyamid und Polyurethan, insbesondere aber von diesen Materialien in Faserform verwendet. Auch können die bei der Synthese der Azoverbindungen anfallenden Lösungen der erfindungsgemäßen Farbstoffe, gegebenenfalls nach Zusatz einer Puffersubstanz, gegebenenfalls auch nach Konzentrieren oder Verdünnen, direkt als

Pie vorliegende Erfindung betrifft somit auch die Verwendung der erfindungsgemäßen Farbstoffe zum Färben oder Bedrucken dieser Materialien bzw. Verfahren zum Färben oder Bedrucken solcher Materialien in an und für sich üblichen Verfahrensweisen, bei welchen man erfindungsgemäße Farbstoffe als Farbmittel einsetzt. Bevorzugt kommen die Materialien in Form von Fasermaterialien zur Anwendung, insbesondere in Form von Textilfasern, wie Geweben oder Garnen, wie in Form von Strängen oder Wickelkörpern.

20 Hydroxygruppenhaltige Materialien sind solche natürlichen oder synthetischen Ursprungs, wie beispielsweise Cellulosefasermaterialien oder deren Regeneratprodukte und Polyvinylalkohole. Cellulosefasermaterialien sind orzugsweise Baumwolle, aber auch andere Pflanzenfasern, wie Leinen, Hanf, Jute und Ramiefasern; regenerierte Cellulosefasern sind beispielsweise Zellwolle und Viskosekunstseide.

Carbonamidgruppenhaltige Materialien sind beispielsweise synthetische und natürliche Polyamide und Polyurethane, insbesondere in Form von Fasern, beispielsweise Wolle und andere Tierhaare, Seide, Leder, Polyamid-6,6, Polyamid-6, Polyamid-11 und Polyamid-4.

Die erfindungsgemäßen Farbstoffe lassen sich auf den genannten Substraten, insbesondere auf den genannten Fasermaterialien, nach den für wasserlösliche,

30

insbesondere nach den für faserreaktive Farbstoffe bekannten Anwendungstechniken applizieren und fixieren.

So erhält man mit ihnen auf Cellulosefasern nach den Ausziehverfahren aus langer
Flotte unter Verwendung von verschiedensten säurebindenden Mitteln und
gegebenenfalls neutralen Salzen, wie Natriumchlorid oder Natriumsulfat, Färbungen
mit sehr guten Waschechtheiten. Man färbt bevorzugt in wäßrigem Bad bei
Temperaturen zwischen 40 und 105°C, gegebenenfalls bei einer Temperatur bis zu
130°C unter Druck, und gegebenenfalls in Gegenwart von üblichen
Färbereihilfsmitteln. Man kann dabei so vorgehen, daß man das Material in das
warme Bad einbringt und dieses allmählich auf die gewünschte Färbetemperatur
erwärmt und den Färbeprozeß bei dieser Temperatur zu Ende führt. Die das
Ausziehen der Farbstoffe beschleunigenden Neutralsalze können dem Bade
gegebenenfalls auch erst nach Erreichen der eigentlichen Färbetemperatur
zugesetzt werden.

Nach dem Klotzverfahren werden auf Cellulosefasern ebenfalls ausgezeichnete Farbausbeuten und ein sehr guter Farbaufbau erhalten, wobei durch Verweilen bei Raumtemperatur oder erhöhter Temperatur, beispielsweise bis zu etwa 60°C, durch Dämpfen oder mit Trockenhitze in üblicher Weise fixiert werden kann.

20

Deispielsweise durch Bedrucken mit einer Natriumbicarbonat oder ein anderes säurebindendes Mittel enthaltenden Druckpaste und anschließendes Dämpfen bei 100 bis 103°C, - oder zweiphasig - beispielsweise durch Bedrucken mit neutraler oder schwach saurer Druckfarbe und anschließendem Fixieren entweder durch Hindurchführen durch ein heißes elektrolythaltiges alkalisches Bad oder durch Überklotzen mit einer alkalischen elektrolythaltigen Klotzflotte und anschließendem Verweilen oder Dämpfen oder Behandlung mit Trockenhitze des alkalisch überklotzten Materials, - durchgeführt werden können, erhält man farbstarke Drucke mit gutem Stand der Konturen und einem klaren Weißfond. Der Ausfall der Drucke ist von wechselnden Fixierbedingungen nur wenig abhängig.

Bei der Fixierung mittels Trockenhitze nach den üblichen Thermofixierverfahren verwendet man Heißluft von 120 bis 200°C. Neben dem üblichen Wasserdampf von 101 bis 103°C kann auch überhitzter Dampf und Druckdampf von Temperaturen bis zu 160°C eingesetzt werden.

5

Die säurebindenden und die Fixierung der erfindungsgemäßen Farbstoffe auf den Cellulosefasern bewirkenden Mittel sind beispielsweise wasserlösliche basische Salze der Alkalimetalle und ebenfalls Erdalkalimetalle von anorganischen oder organischen Säuren oder Verbindungen, die in der Hitze Alkali freisetzen.

10 Insbesondere sind die Alkalimetallhydroxide und Alkalimetallsalze von schwachen bis mittelstarken anorganischen oder organischen Säuren zu nennen, wobei von den

Alkaliverbindungen vorzugsweise die Natrium- und Kaliumverbindungen gemeint sind. Solche säurebindenden Mittel sind beispielsweise Natriumhydroxid, Kaliumhydroxid, Natriumcarbonat, Natriumbicarbonat, Kaliumcarbonat,

Natriumformiat, Natriumdihydrogenphosphat, Dinatriumhydrogenphosphat, Natriumtrichloracetat, Wasserglas oder Trinatriumphosphat.

Die Cellulosefärbungen zeigen nach der üblichen Nachbehandlung durch Spülen zur Entfernung von nicht fixierten Farbstoffanteilen sehr gute Farbstoffeigenschaften und liefern nach den in der Technik üblichen Anwendungs- und Fixiermethoden für faserreaktive Farbstoffe auf den in der Beschreibung genannten Materialien, wie Cellulosefasermaterialien, insbesondere Baumwolle und Viskose, farbstarke dunkelblaue Färbungen und Drucke mit sehr guten Echtheitseigenschaften, von denen vor allem die sehr guten Wasch-, Licht-, Alkali-, Säure-, Wasser-,

Meerwasser-, Schweiß- und Reibechtheiten hervorgehoben werden können. Die Färbungen zeichnen sich weiterhin durch ihren hohen Fixiergrad und guten Aufbau auf den Cellulosematerialien aus. Besonders vorteilhaft ist die gute Waschechtheit der Färbungen, der hohe Fixierwert sowie die geringe Temperaturabhängigkeit gegenüber dem Stand der Technik.

30

20

Des weiteren können die erfindungsgemäßen Farbstoffe auch für das faserreaktive Färben von Wolle Verwendung finden. Auch lässt sich filzfrei oder filzarm ausgerüstete Wolle (vgl. bspw. H. Rath, Lehrbuch der Textilchemie, Springer-Verlag, 3. Auflage (1972), S. 295-299, insbesondere die Ausrüstung nach dem sogenannten

Hercosett-Verfahren (S. 298); J. Soc. Dyers and Coloirists 1972, 93-99, und 1975, 33-44) mit sehr guten Echtheitseigenschaften färben.

Das Verfahren des Färbens auf Wolle erfolgt hierbei in üblicher und bekannter Färbeweise aus saurem Milieu. So kann man beispielsweise dem Färbebad 5 Essigsäure und/oder Ammoniumsulfat oder Essigsäure und Ammoniumacetat oder Natriumacetat zufügen, um den gewünschten pH-Wert zu erhalten. Um eine brauchbare Egalität der Färbung zu erreichen, empfiehlt sich ein Zusatz an üblichen Egalisierhilfsmitteln, wie beispielsweise auf Basis eines Umsetzungsproduktes von Cyanurchlorid mit der 3-fach molaren Menge einer Aminobenzolsulfonsäure 10 und/oder einer Aminonaphthalinsulfonsäure oder auf Basis eines Umsetzungsproduktes von beispielsweise Stearylamin mit Ethylenoxid. So werden beispielsweise die erfindungsgemäßen Farbstoffe bevorzugt zunächst aus saurem Färbebad mit einem pH von etwa 3,5 bis 5,5 unter Kontrolle des pH-Wertes dem Ausziehprozess unterworfen und der pH-Wert sodann, gegen Ende der Färbezeit, in 15 den neutralen und gegebenenfalls schwach alkalischen Bereich bis zu einem pH-Wert von 8,5 angehoben, um besonders zur Erzielung von hohen Farbtiefen die volle reaktive Bindung zwischen den erfindungsgemäßen Farbstoffen und der Faser herbeizuführen. Gleichzeitig wird der nicht reaktiv gebundene Farbstoffanteil

Polyamiden und Polyurethanen. In der Regel wird das zu färbende Material bei einer
Temperatur von etwa 40°C in das Bad eingebracht, dort einige Zeit darin bewegt,
das Färbebad dann auf den gewünschten schwach sauren, vorzugsweise schwach
essigsauren, pH-Wert nachgestellt und die eigentliche Färbung bei einer Temperatur
zwischen 60 und 98°C durchgeführt. Die Färbungen können aber auch bei
Siedetemperatur oder in geschlossenen Färbeapparaturen bei Temperaturen bis zu
106°C ausgeführt werden. Da die Wasserlöslichkeit der erfindungsgemäßen
Farbstoffe sehr gut ist, lassen sie sich auch mit Vorteil bei üblichen kontinuierlichen
Färbeverfahren einsetzen. Die erfindungsgemäßen Farbstoffe liefern auf den
genannten Materialien tiefblaue Färbungen.

20

abgelöst.

Die nachstehenden Beispiele dienen zur Erläuterung der Erfindung. Die Teile sind Gewichtsteile, die Prozentangaben stellen Gewichtsprozente dar, sofern nicht anders vermerkt. Die in den Beispielen formelmäßig beschriebenen Verbindungen sind teilweise in Form der freien Säuren angegeben; im allgemeinen werden sie in Form ihrer Salze, vorzugsweise Natrium- oder Kaliumsalze, hergestellt und isoliert und in Form ihrer Salze zum Färben verwendet. Ebenso können die in den nachfolgenden Beispielen, insbesondere Tabellenbeispielen, in Form der freien Säure genannten Ausgangsverbindungen als solche oder in Form ihrer Salze, vorzugsweise Alkalimetallsalze, wie Natrium- oder Kaliumsalze, in die Synthese eingesetzt werden.

10

Beispiel 1

377 Teile 4-β-Sulfatoethylsulfonyl- 2-amino-phenol-6-sulfosäure werden mit
Natriumnitrit diazotiert und bei pH 6-7 auf 239 Teile 2-Amino-5-hydroxy-naphthalin7-sulfonsäure gekuppelt. Diese Monoazoverbindung

$$OH$$
 OH
 N
 N
 $SO_2CH_2CH_2OSO_3M$
 SO_3M

20

vird diazotiert und auf 361 Teile N-Acetamino-3,6-disulfo-8-hydroxy-naphthalin

gekuppelt. Der dabei erhaltene Bisazofarbstoff

wird anschließend mit 245 Teilen Kupfersulfat-Pentahydrat metallisiert. Der erhaltene blaue Farbstoff, welcher der Formel A

 $(\lambda \text{ max.} = 587 \text{ nm})$

20

entspricht, wird mit Natriumchlorid ausgesalzen, abfiltriert und im Vakuum bei 50°C getrocknet. Er ergibt auf Baumwolle farbstarke dunkelblaue Färbungen und Drucke, mit sehr guten Echtheiten, von denen insbesondere die Licht-, Wasch-, Wasser- und Schweißechtheiten sowie die Chlorbadewasser-, Lösemittel-, Reib- und

15 Bügelechtheit hervorgehoben werden können.

Die nachfolgenden Tabellenbeispiele beschreiben weitere erfindungsgemäße Farbstoffe der allgemeinen Formel (I-A). Die Farbstoffe liefern nach den für Reaktivfarbstoffen üblichen Färbemethoden, beispielsweise auf Baumwolle, tiefblaue Färbungen mit guten Allgemeinechtheiten.

| | Beispiel | R ² | Z |
|---|----------|------------------------|---------------|
| | 2 | -Н | -CH₂CH₂-OSO₃M |
| | 3 | *** | dito |
| | 4 | F N * | dito |
| | 5 | F N N F CI | dito |
| | | CI N N CI | , dito |
| - | 7 | * OH | dito |

| Beispiel | R ² | Z |
|----------|---|---------------|
| 8 | *——N—CI | dito |
| 9 | N CI | -CH₂CH₂-OSO₃M |
| 10 | * SO ₂ CH ₂ CH ₂ -CI | dito |
| 11 | * SO ₂ CH ₂ CH ₂ -Cl | dito |
| 12 | * CH ₂ | dito |
| 13 | * Br | dito |
| 14 | CI * | dito |

Gemäß dem in Beispiel 1 beschriebenen Verfahren sind ebenfalls nachstehend genannte Verbindungen der allgemeinen Formel (I-B) erhältlich. Sie liefern nach den für Reaktivfarbstoffen üblichen Färbemethoden, beispielsweise auf Baumwolle, scharlachrote bis braunrote Färbungen mit guten Allgemeinechtheiten.

| Beispiel | R ² | Z |
|----------|-------------------|---------------------|
| 16 | ∗—⟨O CH₃ | -CH=CH ₂ |
| 17 | *** | -CH₂CH₂-OSO₃H |
| 18 | F N F | dito |
| 19 | F N N CI | -CH₂CH₂-SSO₃H |
| 20 | * | -CH=CH₂ |

Gemäß dem in Beispiel 1 beschriebenen Verfahren sind ebenfalls nachstehend genannte Verbindungen der allgemeinen Formel (I-C) erhältlich. Sie liefern nach

den für Reaktivfarbstoffen üblichen Färbemethoden, beispielsweise auf Baumwolle, scharlachrote bis braunrote Färbungen mit guten Allgemeinechtheiten

| Beispiel | R ² | Z |
|----------|----------------|---------------|
| 21 | ∗—⟨O CH₃ | -CH₂CH₂-OSO₃H |
| 22 | F N F | dito |
| 23 | * | dito |
| 24 | * OH | dito |

Patentansprüche:

1. Farbstoffe der allgemeinen Formel (1):

$$R^2$$
 R^1
 OH
 SO_3M
 SO_3M

worin

 R^1

5

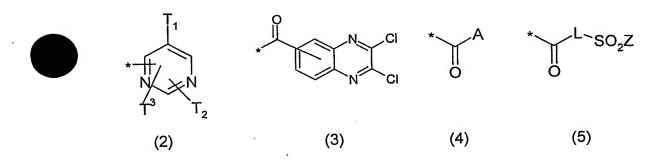
für Wasserstoff, Alkali, Ammonium oder für das Äquivalent eines Erdalkali lons steht,

10 v für 0 oder 1 und

Z für -CH=CH₂, -CH₂CH₂Z¹ steht, worin

Z¹ Hydroxy oder eine unter Alkaliwirkung abspaltbare Gruppe ist und für Wasserstoff, oder C₁-C₄-Alkyl steht;

15 R² für eine Gruppierung der allgemeinen Formeln (2), (3), (4), oder (5) steht.



20 worin

T¹ Wasserstoff, Methyl, Fluor oder Chlor ist,

T² Wasserstoff, Fluor oder Chlor ist wobei für T² und T¹ nicht gleichzeitig Wasserstoff sind;

T³ Wasserstoff, Fluor oder Chlor ist;

C₁ bis C₄-Alkyl, welches mit bis zu zwei Substituenten aus der Reihe Chloro, Α Bromo, Hydroxy, oder Carboxy substitiert sein kann, C2 bis C4 Alkenyl welches mit bis zu zwei Substituenten aus der Reihe Chloro, Bromo, Hydroxy, substituiert sein kann oder Phenyl ist,

5

- ist Phenylen oder Naphthylen, welches mit bis zu zwei Substituenten aus der L Reihe Chloro, Bromo, Hydroxy, C₁ bis C₄-Alkyl insbesondere Methyl, Ethyl, Sulfo, Cyano substituiert sein kann, oder aber ein C₂ bis C₆ Alkylen;
- Z 10
- für -CH=CH₂, -CH₂CH₂Z¹ steht, worin



- Z^1 Hydroxy oder eine unter Alkaliwirkung abspaltbare Gruppe ist.
- 2. Farbstoffe nach Anspruch 1 worin R² eine Gruppierung der allgemeinen Formel 15 (4) entspricht.
 - 3. Farbstoffe nach Anspruch 1 oder 2 worin v für 0 steht .
- 4. Farbstoffe nach mindestens einem der Ansprüche 1 bis 3 worin die SO₂Z-Gruppe 20 in meta-Stellung zur Azogruppe steht.
 - 5. Farbstoffe nach mindestens einem der Ansprüche 1 bis 4, worin R² für einen CH₃CO- Rest steht.
- 25
 - 6. Verfahren zur Herstellung von Verbindungen nach Anspruch 1 durch Diazotierung eines substituierten aromatischen Amins der allgemeinen Formel (6)

und Kupplung auf ein substituiertes Amino-Naphthol der allgemeinen Formel (7)

$$(MO_3S)$$
 NH_2
 SO_3M

und anschließender Diazotierung des resultierenden Amino-Monoazofarbstoffes der allgemeinen Formel (8)

$$(MO_3S)$$
 NH_2
 SO_3M
 SO_2Z
 SO_3M

und Kupplung bei einem pH von 6 bis 9, auf die endständige Kupplungskomponente der allgemeinen Formel (9)

$$R^1$$
 R^2 OH SO_3M (9)

10

gefolgt von einer anschließenden Kupferungsreaktion mit Kupfersulfat-Pentahydrat.

- Verwendung der Farbstoffe nach mindestens einem der Ansprüche 1 bis 6 zum Färben oder Bedrucken von hydroxy- und/oder carbonamidgruppenhaltigem Material, vorzugsweise Fasermaterial.
- 8. Verfahren zum Färben oder Bedrucken von hydroxy- und/oder carbonamidgruppenhaltigem Material, vorzugsweise Fasermaterial, bei welchem man einen oder mehrere Farbstoffe in gelöster Form auf das Material aufbringt und

den oder die Farbstoffe auf dem Material mittels Wärme oder mit Hilfe eines alkalisch wirkenden Mittels oder mittels beider Maßnahmen fixiert, dadurch gekennzeichnet, dass man als Farbstoffe mindestens einem der Ansprüche 1 bis 5 einsetzt.

9. Färbepräparation enthaltend einen Farbstoff gemäß mindestens einem der Ansprüche 1 bis 6.

5

Wasserlösliche faserreaktive Farbstoffe, Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung

Farbstoffe der allgemeinen Formel (1):

5

10

$$R^2$$
 R^1
 OH
 SO_3M
 SO_3M
 SO_3M

vorin R¹, R², M, Z, v und x die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung haben, ihre Herstellung und ihre Verwendung zum Färben oder Bedrucken von hydroxy-und/oder Carbonamidgruppen - haltigem Material, vorzugsweise Fasermaterial.